# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.



Image

#### IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re application of

Confirmation No. 8224

Toru SUZUKI et al.

Docket No. 2001-0554A

Serial No. 09/854,528

Group Art Unit 1731

Filed May 15, 2001

Examiner Christopher Fiorilla

ORIENTED SINTERED CERAMIC PRODUCT AND MANUFACTURING METHOD THEREOF

#### **CLAIM OF PRIORITY UNDER 35 USC 119**

Commissioner for Patents P.O. Box 1450 Alexandria, VA 22313-1450

THE COMMISSIONER IS AUTHORIZED TO CHARGE ANY DEFICIENCY IN THE FEE FOR THIS PAPER TO DEPOSIT ACCOUNT NO. 23-0975.

Sir:

Applicants in the above-entitled application hereby claim the date of priority under the International Convention of Japanese Patent Application No. 2000-317323, filed October 18, 2000, as acknowledged in the Declaration of this application.

A certified copy of said Japanese Patent Application is submitted herewith.

Respectfully submitted,

Toru SUZUKI et al.

By:

Michael R. Davis

Registration No. 25,134 Attorney for Applicants

MRD/pth Washington, D.C. 20006-1021 Telephone (202) 721-8200 Facsimile (202) 721-8250 February 6, 2004



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office

出願年月日 Date of Application:

ation: 2000年10月18日

出願番号 Application Number:

特願2000-317323

出 願 人 Applicant(s):

独立行政法人物質・材料研究機構

2001年 8月 3日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office







【書類名】

特許願

【特記事項】

特許法第30条第1項の規定の適用を受けようとする特

許出願

【整理番号】

12-KN-26

【提出日】

平成12年10月18日

【あて先】

特許庁長官 殿

【国際特許分類】

C04B 35/622

【発明の名称】

配向性セラミックス焼結体およびその製造方法

【請求項の数】

9

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市千現1丁目2番1号

科学技術庁金属材料技

術研究所内

【氏名】

鈴木 達

【発明者】

【住所又は居所】

茨城県つくば市千現1丁目2番1号

科学技術庁金属材料技

術研究所内

【氏名】

目 義雄

【特許出願人】

【識別番号】

390002901

【氏名又は名称】

科学技術庁金属材料技術研究所長 岡田 雅年

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

図面 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

## 【書類名】 明細書

【発明の名称】 配向性セラミックス焼結体およびその製造方法

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 等軸晶ではない結晶構造をもつ非強磁性体粉末を溶媒に分散 し、そのスラリーを磁場中で固化成形した後に焼結することを特徴とする配向性 セラミックス焼結体の製造方法。

【請求項2】 非強磁性体粉末が等軸晶ではないセラミックス粉末であることを特徴とする請求項1の配向性セラミックス焼結体の製造方法。

【請求項3】 セラミックス粉末が、アルミナ粉末、二酸化チタン粉末、窒化アルミニウム粉末、正方晶ジルコニア粉末、または、酸化亜鉛粉末、もしくはこれらを含む混合複合体であることを特徴とする請求項2の配向性セラミックス焼結体の製造方法。

【請求項4】 請求項1ないし3のいずれかの製造方法により得られた配向性セラミックス焼結体。

【請求項5】 アルミナセラミックス焼結体であって、アルミナ結晶のC面が配向した面においてX線回折による(006)回折強度が、(110)回折強度の1.2倍以上となり、C面が配向した面と平行面において、結晶平均粒径が20μm以下、または、粒径が20μm以上でC面が配向した面と垂直な面における結晶粒径のアクペクト比が0.4より大きく、かつ1以下であることを特徴とする配向性アルミナセラミックス焼結体。

【請求項6】 二酸化チタンセラミックス焼結体であって、結晶配向した二酸化チタン焼結体であることを特徴とする配向性二酸化チタンセラミックス焼結体。

【請求項7】 請求項6の焼結体であって、X線回折による(002)回折強度が、(110)回折強度より大きい結晶配向したルチル構造の二酸化チタン焼結体であることを特徴とする配向性二酸化チタンセラミックス焼結体。

【請求項8】 正方晶ジルコニアセラミックス焼結体であって、結晶配向した正方晶ジルコニア焼結体であることを特徴とする配向性正方晶ジルコニアセラミックス焼結体。

【請求項9】 請求項8の焼結体であって、X線回折による(002)回折強度が、(200)回折強度より大きい結晶配向した正方晶ジルコニアセラミックス焼結体。

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

#### 【発明の属する技術分野】

この出願の発明は、配向性セラミックス焼結体の製造方法とこの方法により得られる配向性セラミックス焼結体に関するものである。

[0002]

#### 【従来の技術とその課題】

従来より、セラミックス焼結体は、研磨、切削材および高温材料等として幅広く一般的に使用されており、たとえばアルミナ系の焼結体は、その優れた耐食性、機械的強度や硬度、耐摩耗性などの特徴を持ち、機械部品、電気電子材料、および光学材料などに実用化されている。

#### [0003]

このようなセラミックス焼結体については、近年では、その微細構造を制御することで、靱性、強度、透光性などの特性を向上させることが可能とされてきている。たとえば、このような微細構造制御のひとつの具体例として、微細化された配向性焼結体がある。この微細化された配向性焼結体の製造方法としては、微細化工程と配向化工程とからなるものが知られており、微細化工程では、焼結体の作製プロセスの一つであるコロイドプロセスを用い、粉末を液体中に分散し、スリップキャストなどにより固化形成することで、粉末を微細に分散し高密度に成形できるようにしている。また、配向化工程では、たとえば、粉末がアルミナの場合、板状アルミナと粒状アルミナ粉末を混合し、その混合物の中から板状アルミナを種として粒成長させる方法が知られている。

#### [0004]

特開平07-315915および特開平6-88218には、このような方法 を用いた、配向性アルミナ質焼結体および配向性酸化亜鉛焼結体の製造方法が開 示されている。配向性アルミナ質焼結体では、C面が配向した面での平均結晶粒 径が20~200μmの比較的大きな結晶粒で、かつ粒径のアスペクト比が0. 4倍以下と楕円度が比較的大きな粉末が得られている。

[0005]

しかしながら、このような従来の配向性焼結体の製造方法では、平均結晶粒径が20~200μmで、かつ、アスペクト比が0.4以下が限度であり、平均結晶粒径が20μm以下のより微細な結晶粒径であったり、または、アスペクト比が0.4以上、すなわち、より球形に近い粒子形状をもった粉末の配向化は困難であった。

[0006]

その理由としては、従来の配向性焼結体の製造方法では、板状の種結晶を粒成 長させる方法であるので、結局のところ微小なもの、または、より球状なものは 原理的に困難であることによる。

[0007]

ところが、最近では、各種材料の微細化、強度化、高機能化の産業的ニーズが高く、たとえば平均結晶粒径が20μm以下で、アスペクト比が0.4以下の配向性アルミナや、平均結晶粒径が20μm以上でアスペクト比粒径の0.5倍以上の配向性アルミナなど、より微細でかつより球形に近い粒子形状を持った各種の配向性セラミックス焼結体の提供が待ち望まれてはいるものの、これまでのところ、これを実現するための方法は知られていないのが実情である。

[0008]

この出願の発明は、以上の通りの事情に鑑みてなされたものであり、板状の種結晶粒成長させることなく、平均結晶粒径が20μm以下で、アスペクト比が0.4以下の配向性焼結体、または、平均結晶粒径が20μm以上で、アスペクト比が0.5以上の配向性アルミナセラミックス焼結体の製造をも可能とする、微細構造と配向性がより高度に制御された新しい配向性セラミックス焼結体とその製造方法を提供することを課題としている。

[0009]

【課題を解決するための手段】

この出願の発明は、上記の課題を解決するものとして、第1には、等軸晶では

ない結晶構造をもつ非強磁性体粉末を溶媒に分散し、そのスラリーを磁場中で固 化成形した後に焼結することを特徴とする配向性セラミックス焼結体の製造方法 を提供する。

#### [0010]

また、この出願の発明は、第2には、非強磁性体粉末が等軸晶ではないセラミックス粉末であることを特徴とする配向性セラミックス焼結体の製造方法を、第3には、セラミックス粉末が、アルミナ粉末、二酸化チタン粉末、窒化アルミニウム粉末、正方晶ジルコニア粉末、または、酸化亜鉛粉末、もしくはこれらを含む混合複合体であることを特徴とする前記の配向性セラミックス焼結体の製造方法を提供し、第4には、これらの製造方法により得られた配向性セラミックス焼結体を提供する。

#### [0011]

そして、この出願の発明は、第5には、アルミナ焼結体であって、アルミナ結晶のC面が配向した面においてX線回折による(006)回折強度が、(110)解析強度の1.2倍以上となり、C面が配向した面と平行面において、結晶平均粒径が20μm以下、または、粒径が20μm以上でC面が配向した面と垂直な面における結晶粒径のアスペクト比が0.4より大きく、かつ1以下であることを特徴とする配向性焼結体を提供し、第6には、結晶配向した二酸化チタンセラミック焼結体を提供し、第7には、二酸化チタン焼結体であって、X線回折による(002)回折強度が、(110)回折強度より大きい結晶配向したルチル構造の二酸化チタン焼結体であることを特徴とする配向性二酸化チタンセラミックス焼結体をも提供する。

#### [0012]

さらに、この出願の発明は、第8には、正方晶ジルコニアセラミックス焼結体であって、結晶配向した正方晶ジルコニア焼結体であることを特徴とする配向性正方晶ジルコニアセラミックス焼結体を提供し、第9には、X線回折による(002)回折強度が、(200)回折強度より大きい結晶配向した正方晶ジルコニアセラミックス焼結体を提供する。

#### [0013]

すなわちこの出願の発明は、アルミナなどの非強磁性体の磁気異方性は無視するという従来までの常識や慣例を打ち破り、非強磁性体であってもその磁気異方性を考慮に入れ、アルミナ粉末などの等軸晶ではない結晶構造をもつ非強磁性体粉末を、スラリーに分散し、そのスラリーを磁場中で成形することで、これまでに知られていない新しい構造の配向性セラミックス焼結体を提供可能としたことに大きな特徴がある。

#### [0014]

このことは、発明者の鋭意なる研究成果、すなわち、立方晶以外の結晶構造を もつ物質では、C軸方向とC軸垂直方向(C面)とで結晶磁気異方性を示すもの が多く、六方晶系の結晶構造であるアルミナも磁気異方性は無視できないという 新しい知見に基くものである。

#### [0015]

その背景には、近年の超伝導マグネットの発達により、液体ヘリウムを使用せずに強磁場を比較的簡単に得られるようになってきており、非強磁性物質であっても外界から及ぼされる無視できないエネルギーとして、磁場を作用させることができるようになってきたことがある。

#### [0016]

#### 【発明の実施の形態】

この出願の発明は上記のとおりの特徴をもつものであるが、以下にその実施の 形態について説明する。

#### [0017]

この出願の発明の前記の製造方法は、結晶磁気異方性と強磁場を利用したものであり、この方法によれば、結晶磁気異方性をもつあらゆる粉末の配向性制御を行なうことが可能となる。

#### [0018]

たとえばアルミナを配向させることにより、強度と靱性を同時に改善でき、透 光性アルミナでの直線透過率の増加も見込まれ、高純度でさらに非常に配向度の 高いアルミナを得ることが可能となる。このアルミナは、単結晶作製原料として も期待される。さらに、この発明の方法においては、板状アルミナを粒成長の種 として用いる必要がないので、アルミナ粉末1種類のみから配向性アルミナの作 製が可能であり、製造コストの削減も可能である。

#### [0019]

この出願の発明が対象にする粉末は、等軸晶でない結晶構造をもつ非強磁性体 粉末であって、その種類は各種であってよい。なかでも、セラミックスがその代 表例として挙げられ、アルミナ、チタニア、酸化亜鉛、窒化アルミニウム、正方 晶ジルコニア等である。これらの粉末は、まず溶媒に分散されてスラリーが調製 される。この場合、必要に応じて分散助剤、たとえば電解質物質が用いられる。

#### [0020]

溶媒としては水、あるいは非水系のエタノール等のアルコール、エーテルなど の有機溶媒、あるいはこれらの適宜な混合溶媒が用いられる。

#### [0021]

スラリーにおける粉末の濃度や電解質物質の濃度については、粉末や溶媒の種類、粉末の粒径等を考慮して定めることができる。

#### [0022]

粉末を分散したスラリーは、次いで磁場中の成形に供されることになる。成形は、たとえばスリップキャストなどのコロイドプロセスの方法が好適に採用される。コロイドプロセスには、スリップキャストの他、ゲルキャスト、プレッシャーフィルトレーション、テープキャスト、電気泳動堆積などがある。

#### [0023]

印加される磁場としては一般的には1T以上で、7T以上とすることが好ましい。1T未満の場合には、さらには7T未満の場合には、セラミックス粒子に及ばす磁場の影響が弱く配向が起こりにくい。

#### [0024]

なお、磁場を用いる場合には、任意の方向からの磁場の印加によって、任意の 配向方向を選択することが可能となる。

#### [0025]

得られた成形体は次いで焼結されるが、この場合の焼結方法、そして条件としては、たとえば、アルミナの場合には、1300℃~1800℃、1~3時間、

大気中での焼結、窒化アルミニウムの場合には、1800℃~2000℃、1~3時間、窒素雰囲気中での焼結などが例示される。もちろん、平均粒径やアスペクト比を所望する値にするためには様々な焼結方法、焼結条件の選択が可能である。

#### [0026]

この発明においては、たとえば、粉末アルミナの場合、C面が配向した面におけるX線回折による(006)回折強度が、(110)回折強度の1.2倍以上で、平均粒径が20μm以下の微細組織であれば、靱性を向上させることができる。

#### [0027]

さらに、高温でのアルミナのランダムな方向への異常粒成長が抑制され、高温 で安定した特性を得ることができる。

#### [0028]

また、C面が配向した面におけるX線回折による(006)回折強度が、(110)回折強度の1. 2倍以上で、平均粒径が20 $\mu$ m以上であるアルミナは、アスペクト比を0. 5以上にすれば、強度と靱性の方向依存性を少なくすることができる。

この発明においては、逆を言えば、板状ではなく粒状アルミナ粉末原料のみを使用しなければ、平均粒径が20μm以下の微細組織またはアスペクト比を0. 5以上となる配向性アルミナを作成することができないし、成形時においてスラリーに磁場を作用させ、さらにその成形体を加熱しなければ、粉末を配向させることができない。

#### [0029]

なお、この発明においてアルミナの組織配向を定義するアスペクト比については、アルミナ結晶のC面が配向している面と垂直な面において、アルミナ結晶のC面に垂直な方向での粒子幅をdv、平行方向の粒径をdhとしたときのアスペクト比(A)を、

#### A = d v / d h

としている。

[0030]

そして、前記のとおり、この出願の発明によれば、これまでに知られていない 配向性二酸化チタンセラミックス焼結体、そして、配向性正方晶ジルコニアセラ ミックス焼結体も提供されるのである。

[0031]

以下実施例を示し、さらにこの発明について詳しく説明する。

[0032]

#### 【実施例】

この発明の実施例として配向性焼結体を製造した。また比較のために、従来の 方法による焼結体も製造した。

## 実施例1

平均粒径 0. 1 μ mのアルミナ粉末を用い固相濃度 4 0 v o 1 %となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分解させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粉末を再分散させるため、スターラで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させ高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10Tにし、図1のとおり、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1600℃で2時間大気中で加熱して、配向性焼結体を得た。その焼結体におけるX線回折測定結果を図2に示した。また、図3は焼結体の磁場印加方向に平行な面の組織写真である。平均結晶粒径が20μm以下であっても、配向性焼結体が得られることが確認された

[0033]

得られた配向性アルミナセラミックス焼結体は、C面が配向した面において、 X線回折による(006)回折強度が、(110)回折強度の23.9倍であって、結晶平均粒径が約10 $\mu$ mで、アスペクト比が約0.28のものであることが確認された。

#### 実施例2

実施例1と同様に、平均粒径0.1μmのアルミナ粉末を用い固相濃度40 v o 1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分解させてスラリーを作製した。スリップキャスト時に印加する磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向を、図4のようにスリップキャスト方向と垂直にした。この成形体を1600℃で2時間大気中で加熱することにより焼結体を得た。その焼結体におけるX線回折測定結果を図5に示した。この発明により、平均結晶粒径が20μm以下であっても、配向性焼結体が得られことが確認された。実施例1においても測定したX線回折の強度比は7.5であった。

## 実施例3

実施例1と同様に、アルミナ粉末を用い高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。ただし、アルミナ粉末は平均結晶粒径が0.4 μ mであり、固相濃度は40 v o 1%となるように秤量した。スラリー中でのアルミナ粉末の分散方法、スリップキャスト時における磁場印加条件、成形体の加熱条件を実施例1と同様の方法により焼結体を得た。その焼結体におけるX線回折測定結果を図6に示した。この発明により、平均結晶粒径が20μm以下であっても、配向性焼結体が得られることが確認された。実施例3においても測定したX線回折の強度比は1.2であった。

#### 実施例4

実施例1と同様に、アルミナ粉末を用い高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。ただし、平均粒径0.1μmのアルミナ粉末を用い固相濃度40vo1%となるように秤量した。このとき、弱く凝集した粉末を再分散させるため、スターラーで分散しながら、超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1400℃で2時間大気中で加熱することにより焼結体を得た。その焼結体におけるX線回折測定結果を図7に示した。また、焼結体の磁場印加方向に平行な面の組織写真を図8に示した。この発明により、平均結晶粒径が20

μm以下であっても、配向性焼結体が得られることが確認された。

[0034]

実施例4においても測定したX線回折の強度比は4.7で、結晶粒径が約5μmで、アスペクト比は約0.6であった。

#### <u>実施例 5</u>

実施例1と同様に、平均粒径0.1μmのアルミナ粉末を用い固相濃度40 v o 1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。スリップキャスト時に印加する磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1600℃、12時間、大気中で加熱することにより焼結体を得た。その焼結体の磁場印加方向に垂直な面の組織写真を図9に示した。この発明により、平均粒径が20μm以上でアスペクト比が0.4以上であっても、配向性焼結体が得られることが確認された。

#### 実施例6

平均粒径30nmの二酸化チタン粉末(アナターゼ80%)を用い固相濃度20vo1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粉末を再分散させるため、スターラーで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1300℃で2時間大気中で加熱することにより焼結体を得た。図10は、その配向性二酸化チタンのX線回折測定結果示したものである。

[0035]

図10からは、X線回折による(002)回折強度が、(110)回折強度より大きい結晶配向したルチル構造の二酸化チタン焼結体であることがわかる。

## 実施例7

平均粒径40nmの酸化亜鉛粉末を用い固相濃度20vo1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中

に分散させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粉末を再分散させるため、スターラーで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1400℃で5時間大気中で加熱することにより焼結体を得た。図11は、その配向性酸化亜鉛のX線回折測定結果である

#### 実施例8

平均粒径0.69μmの窒化アルミニウム粉末を用い固相濃度50vol%となるように秤量し、エステル系分散材を適量添加したエタノール溶液中に分散させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粒子を再分散させるため、スターラーで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1900℃、2時間、窒素雰囲気中で加熱することにより焼結体を得た。図12は、その配向性窒化アルミニウムのX線回折測定結果である。

## 実施例9

平均粒径94nmの12mo1%CeO2安定化正方晶ジルコニア粉末を用い固相濃度30vo1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粒子を再分散させるため、スターラーで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を160℃、2時間、大気中で加熱することにより焼結体を得た。図13は、その配向性正方晶ジルコニアのX線回折測定結果である。

#### 実施例10

平均粒径0.  $1\mu$ mのアルミナ粉末に、平均粒径60nmの3mo $1%Y_2O_3$ 

安定化正方晶ジルコニア粉末を10 v o 1%混合し、固相濃度30 v o 1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粒子を再分散させるため、スターラーで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程(スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを10 Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を1600℃、2時間、大気中で加熱することにより焼結体を得た。図14は、その配向性10 v o 1%正方晶ジルコニア(3 m o 1% Y 2O 3 安定化)分散アルミナのX線回折測定結果である。実施例11

平均粒径 0. 1 μ mのアルミナ粉末に、径 0. 5 μ m 長さ 3 0 μ m の炭化珪素 ウイスカーを 2 0 v o 1 %混合し、固相濃度 3 0 v o 1 %となるように秤量し、高分子電解質 (ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。このとき、弱く凝集した粒子を再分散させるため、スターラーで分散しながら超音波攪拌した。このスラリーを多孔質の型に流し込み、溶液を吸収させて高密度に成形する過程 (スリップキャスト)を磁場中で行った。このときの磁場の強さを 1 0 Tにし、磁場印加方向をスリップキャスト方向と平行にした。この成形体を 1 8 0 0 ℃、2 時間、アルゴン雰囲気中で加熱することにより焼結体を得た。図 1 5 は、その配向性 2 0 v o 1 %炭化珪素分散アルミナのX線回折測定結果である。

#### 比較例

実施例1と同様に、平均粒径0.1μmのアルミナ粉末を用い固相濃度40 v o 1%となるように秤量し、高分子電解質(ポリカルボン酸アンモニウム塩)を適量添加した水溶液中に分散させてスラリーを作製した。次いで、従来法として、磁場印加せずにスリップキャストを行い、次いでこの成形体を1600℃で2時間大気中で加熱することでアルミナ焼結体を得た。その焼結体におけるX線回折測定結果を、図16に示した。

[0036]

また、図17は、その焼結体の組織写真である。従来方法では、平均結晶粒径

が20μm以下であると、配向性焼結体が得られないことが確認された。

[0037]

【発明の効果】

以上詳しく説明したように、この出願の発明により、板状の種結晶粒成長させることなく、平均結晶粒径が20μm以下で、粒子幅が粒径の0.4倍以下の配向性アルミナセラミックス焼結体や、平均結晶粒径が20μm以上で粒子幅が粒径の0.5倍以上の配向性アルミナセラミックス焼結体の製造が可能とされ、焼結体の靱性と強度の向上、透光性を配向させることによる直線透過率の向上が可能となる。また、配向性の二酸化チタン焼結体や配向性正方晶ジルコニア焼結体も提供される。

[0038]

たとえば以上のように、高度に配向性が制御されたセラミックス焼結体がこの 出願の発明によって提供される。

【図面の簡単な説明】

【図1】

実施例1での磁場の印加方向を示した図である。

【図2】

実施例1で得られた焼結体におけるX線回折測定結果を示した図である。

【図3】

実施例1で得られた焼結体の磁場印加方向に平行な面の組織写真である。

【図4】

実施例2における磁場印加の方向を示した図である。

【図5】

実施例2で得られた焼結体におけるX線回折測定結果を示した図である。

【図6】

実施例3で得られた焼結体におけるX線回折測定結果を示した図である。

【図7】

実施例4で得られた焼結体におけるX線回折測定結果を示した図である。

【図8】

実施例4で得られた焼結体の磁場印加方向に平行な面の組織写真である。

【図9】

実施例5で得られた焼結体の磁場印加方向に平行な面の組織写真を示した図である。

【図10】

実施例6で得られた焼結体におけるX線回折測定結果を示した図である。

【図11】

実施例7で得られた焼結体のX線回折測定結果を示した図である。

【図12】

実施例8で得られた焼結体のX線回折測定結果を示した図である。

【図13】

実施例9で得られた焼結体のX線回折測定結果を示した図である。

【図14】

実施例10で得られた焼結体のX線回折測定結果を示した図である。

【図15】

実施例11で得られた焼結体のX線回折測定結果を示した図である。

【図16】

従来方法での得られた焼結体におけるX線回折測定結果を示した図である。

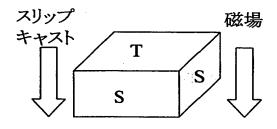
【図17】

従来方法で得られた焼結体の組織写真である。

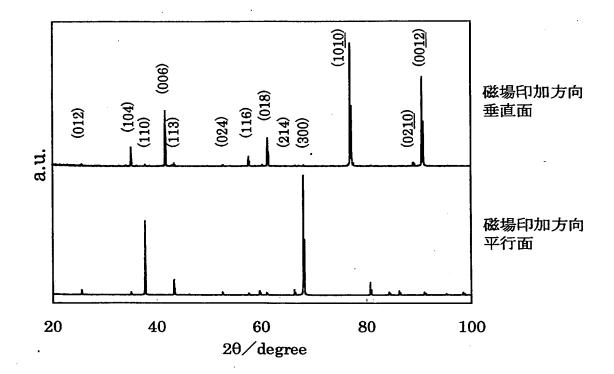
【書類名】

図面

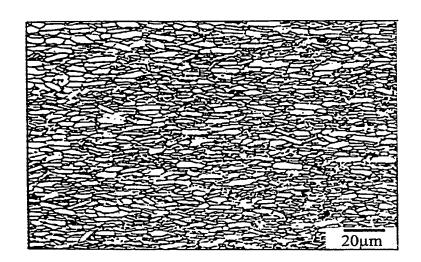
【図1】



【図2】

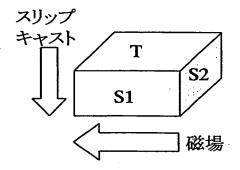


【図3】

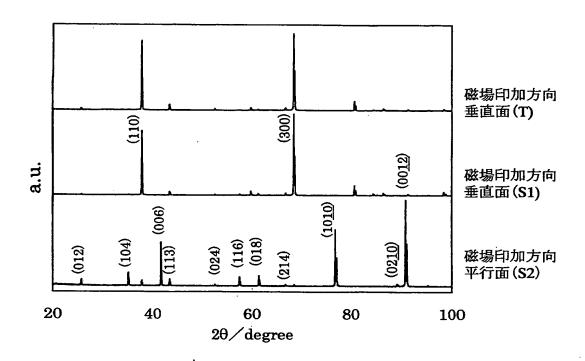


磁場印加方向平行面

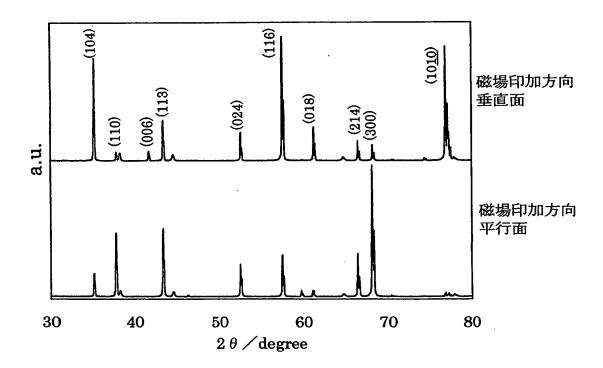
【図4】



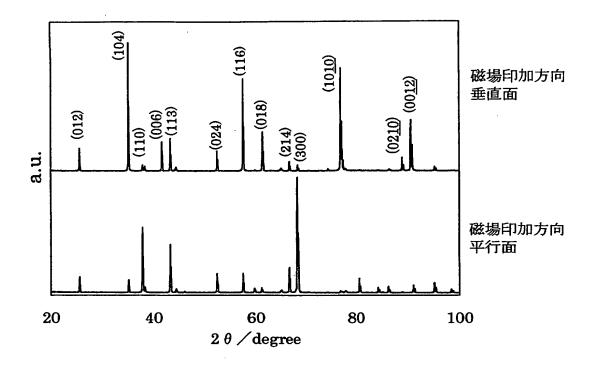
【図5】



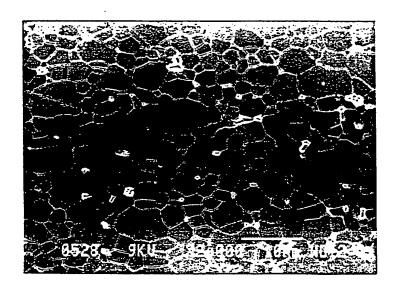
[図6]



# 【図7】

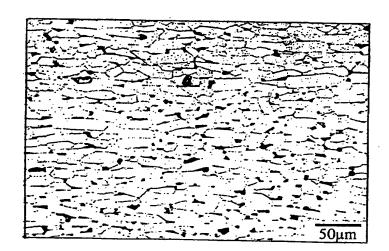


# 【図8】



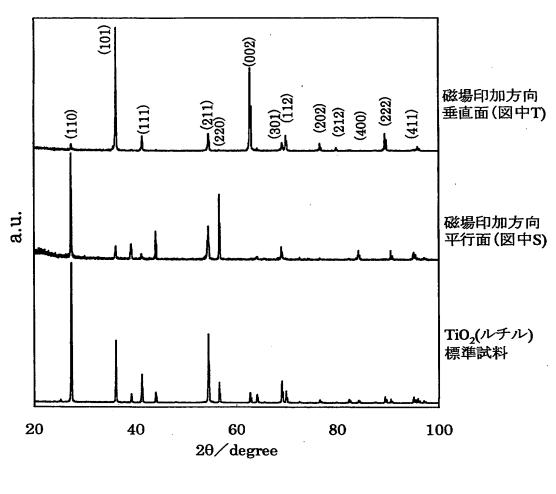
磁場印加方向 平行面

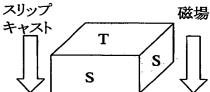
# 【図9】



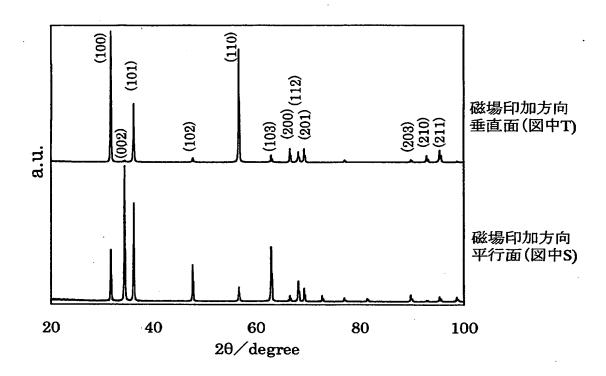
磁場印加方向平行面

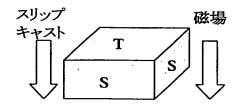
# 【図10】



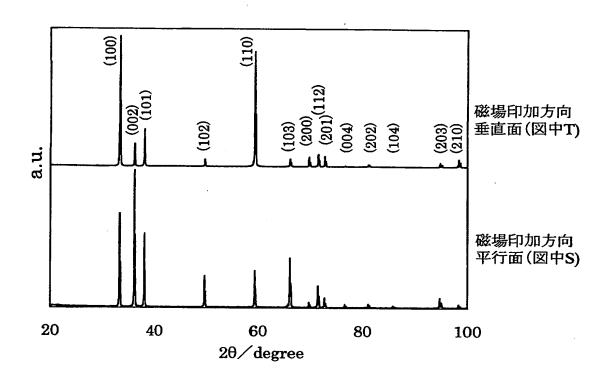


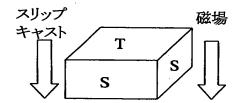
【図11】



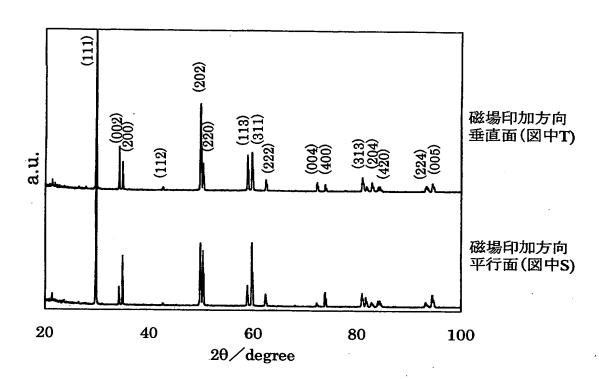


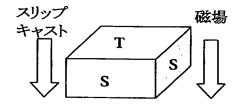
【図12】



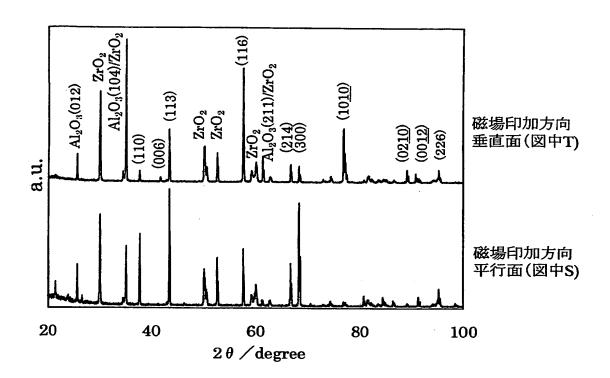


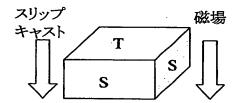
【図13】



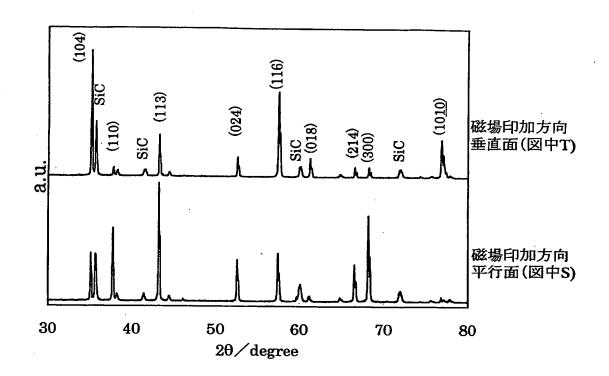


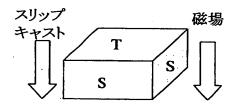
【図14】



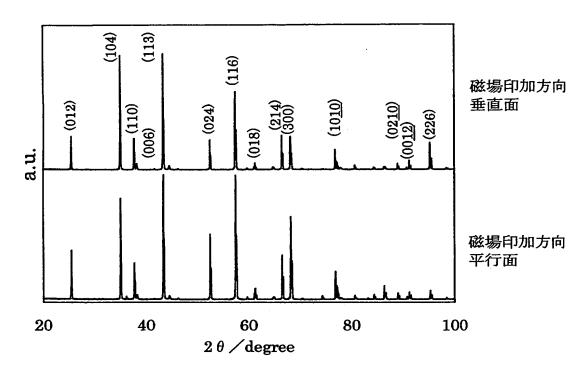


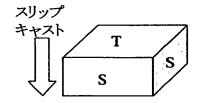
【図15】



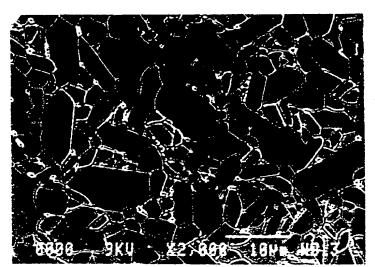


【図16】





# 【図17】



磁場印加方向 平行面

【書類名】

要約書

【要約】

【課題】 板状の種結晶粒成長させることなく、平均結晶粒径が20μm以下で、粒子幅が粒径の0.4倍以下の配向性焼結体、または、平均結晶粒径が20μm以上で粒子幅が粒径の0.5倍以上の配向性焼結体の製造をも可能とする。

【解決手段】 等軸晶ではない結晶構造をもつ非強磁性体粉末をスラリーに分散 し、そのスラリーを磁場中で成形して、成形体を焼結する。

【選択図】

図 3

# 認定・付加情報

特許出願の番号

特願2000-317323

受付番号

50001343299

書類名

特許願

担当官

小菅 博

2 1 4 3

作成日

平成12年12月11日

<認定情報・付加情報>

【特許出願人】

申請人

【識別番号】

390002901

【住所又は居所】

茨城県つくば市千現一丁目2番1号

【氏名又は名称】

科学技術庁金属材料技術研究所長

【書類名】 出願人名義変更届(一般承継)

【提出日】 平成13年 1月 9日

【あて先】 特許庁長官 殿

【事件の表示】

【出願番号】 特願2000-317323

【承継人】

【識別番号】 301000033

【住所又は居所】 茨城県つくば市千現一丁目2番1号

【氏名又は名称】 文部科学省金属材料技術研究所長 岡田雅年

【連絡先】 部署名 企画室 担当者 大場 清

電話番号 0298-59-2041

【提出物件の目録】

【物件名】 証明書 1

【援用の表示】 平成3年 特許願 第191067号

【プルーフの要否】 要

# 認定・付加情報

特許出願の番号 特願2000-317323

受付番号 50100010346

書類名 出願人名義変更届 (一般承継)

担当官 東海 明美 7069

作成日 平成13年 2月20日

<認定情報・付加情報>

【承継人】 申請人

【識別番号】 301000033

【住所又は居所】 茨城県つくば市千現一丁目2番1号

【氏名又は名称】 文部科学省金属材料技術研究所長

【書類名】 出願人名義変更届(一般承継)

【提出日】 平成13年 4月18日

【あて先】 特許庁長官 殿

【事件の表示】

【出願番号】 特願2000-317323

【承継人】

【識別番号】 301023238

【住所又は居所】 茨城県つくば市千現一丁目2番1号

【氏名又は名称】 独立行政法人物質・材料研究機構

【代表者】 岸 輝雄

【連絡先】 部署名 研究業務部業務推進課 担

当者 中野 恵介 電話番号 02

98-58-5627

【提出物件の目録】

【物件名】 証明書 1

【援用の表示】 平成3年 特許願 第183474号

【プルーフの要否】 要

# 出願人履歴情報

識別番号

[390002901]

1. 変更年月日 1995年 8月 4日

[変更理由] 住所変更

住 所 茨城県つくば市千現一丁目2番1号 氏 名 科学技術庁金属材料技術研究所長

# 出願人履歴情報

識別番号

[301000033]

1. 変更年月日 2001年 1月 4日

[変更理由] 新規登録

住 所 茨城県つくば市千現一丁目2番1号 氏 名 文部科学省金属材料技術研究所長



## 出願人履歴情報

識別番号

[301023238]

1. 変更年月日 2001年 4月 2日

[変更理由] 新規登録

住 所 茨城県つくば市千現一丁目2番1号 氏 名 独立行政法人物質・材料研究機構